

Curso Profissional Técnico de Gestão de Equipamentos Informáticos - (Proj. 062 895 /2011/12 – Curso 10)

Disciplina – Físico-Química

Módulo – 5 (EQ3)

Ano Letivo – 2011/2012 Época: julho 2012

Matriz da Prova de Recuperação

Duração: 90min

Modalidade: Prova Escrita

Conteúdos/Competências	Objetivos	Questões	Cotação [pontos]
<b>1. Equilíbrio Químico heterogéneo</b> 1.1. Equilíbrio de solubilidade 1.2. Alguns fatores que alteram o equilíbrio de solubilidade 1.3. A importância do equilíbrio de solubilidade	<ul style="list-style-type: none"> <li>Diferenciar sais pelo valor da solubilidade em água (muito, pouco e medianamente solúveis);</li> <li>Explicitar equilíbrio de solubilidade em termos do equilíbrio que se estabelece entre um sólido e os seus iões em solução aquosa (solução saturada de uma substância pouco solúvel;</li> <li>Explicitar o significado da constante de solubilidade <math>K_s</math>;</li> <li>Relacionar a constante de solubilidade <math>K_s</math> com a solubilidade.</li> </ul>	6 (com alíneas)	104
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Verificar que as variações dos fatores temperatura e concentração induzem uma alteração no sistema em equilíbrio, levando a um novo estado de equilíbrio, o que se traduz por formação de precipitado ou solubilização do mesmo;</li> <li>Interpretar o efeito do ião comum no equilíbrio químico como uma situação particular da variação da solubilidade;</li> <li>Interpretar o efeito da adição de um ácido em alguns equilíbrios químicos como uma situação particular da variação da solubilidade.</li> </ul>	3 (com alíneas)	76
	<ul style="list-style-type: none"> <li>Compreender as razões pelas quais a presença de algumas espécies químicas em solução pode alterar a dissolução de outras substâncias;</li> <li>Conhecer e Interpretar a formação de precipitados em processos naturais.</li> </ul>	1	20
A prova permite avaliar as competências que decorrem dos objetivos gerais enunciados no Programa da disciplina, bem como os conteúdos aí enunciados, que são passíveis de avaliação numa prova escrita de duração limitada.		<b>Total</b>	<b>200</b>

**Material:**

**Caneta ou esferográfica de tinta azul ou preta.**

**Máquina de calcular.**

**É interdito o uso de “esferográfica-lápis” e de corretor.**